

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 02-040304

(43)Date of publication of application : 09.02.1990

(51)Int.Cl.

A01N 35/06
A01N 25/22

(21)Application number : 63-187640

(71)Applicant : KANEBO LTD
KURITA WATER IND LTD

(22)Date of filing : 27.07.1988

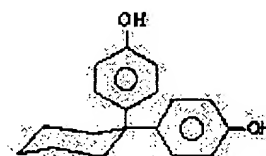
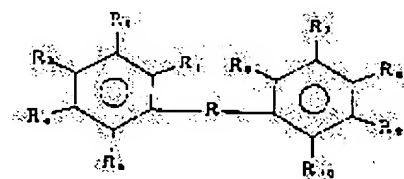
(72)Inventor : MINAGAWA KAZUMI
TAWARA KENJI
ITO YOSHIKAZU

(54) SUSTAINED RELEASE ANTIMICROBIAL AGENT

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain the subject antimicrobial agent, containing a clathrate compound prepared by including hinokitiol in a specific polymolecular host compound as an active ingredient and capable of stably holding and protecting the hinokitiol having antimiorobial activity and stably sustaining the antimiorobial effects for a long period.

CONSTITUTION: A sustained release antimiorobial agent obtained by containing hinokitiol and a clathrate compound consisting of a compound expressed by formula I (R₁ to R₁₀ are H, hydroxyl group, halogen or 1-5C alkyl; at least one of R₁ to R₅ and R₆ to R₁₀ is hydroxyl group or R is 1-8C alkylene, S or sulfone) as an active ingredient. Specific examples of the compound expressed by formula I include 1,1-bis(4-hydroxyphenyl)-cylcohexane expressed by formula II, etc. The inclusion ratio of the hinokitiol to the host compound expressed by formula I is preferably within the range of (6:4)-(1:9). Furthermore, the clathrate compound of the compound expressed by formula I and the hinokitiol is obtained by melting, e.g., the hinokitiol while heating, directly adding and mixing the hot compound therewith, solidifying the resultant compound and returning solidified compound to ordinary temperature.



(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 80107328.9

(51) Int. Cl.³: **C 07 C 143/50**

(22) Anmeldetag: 25.11.80

C 07 C 139/00, A 61 K 31/185

(30) Priorität: 04.12.79 CH 10763/79

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:
10.06.81 Patentblatt 81/23

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE

(71) Anmelder: Byk Gulden Lomborg Chemische Fabrik
GmbH
Byk-Gulden-Strasse 2
D-7750 Konstanz(DE)

(72) Erfinder: Klemm, Kurt, Prof. Dr.
Im Weinberg 2
D-7753 Allensbach(DE)

(72) Erfinder: Haerlin, Rüdiger, Dr.
Hohenhewenstrasse 7
D-7760 Radolfzell(DE)

(72) Erfinder: Zick, Franz
Haidelmoosweg 36
D-7750 Konstanz(DE)

(72) Erfinder: Baron, Lothar
Freiherr von Hundbisstrasse 2
D-7752 Reichenau(DE)

(72) Erfinder: Prüsse, Wolfgang, Dr.
Konstanzer Strasse 13
D-7753 Allensbach(DE)

(72) Erfinder: Krüger, Uwe, Dr.
Neuhauser Strasse 11
D-7750 Konstanz(DE)

(54) Diphenylmethanderivat, Verfahren zu seiner Herstellung und es enthaltende Arzneimittel.

(57) 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) und deren Salze sind neue Verbindungen, die sich aufgrund ihrer spezifischen Einwirkung auf krankhaft verändertes Gewebe insbesondere zur Behandlung von Krankheitszuständen der Oberfläche des Körpers und seiner Höhlen bei Warmblütlern in vielfältiger Weise einsetzen lassen. Verfahren zur Herstellung der neuen Verbindungen und der zu ihrer Herstellung benötigten Zwischenprodukte werden angegeben.

EP 0 029 990 A1

Diphenylmethanderivat, Verfahren zu seiner Herstellung und es ent-
haltende Arzneimittel

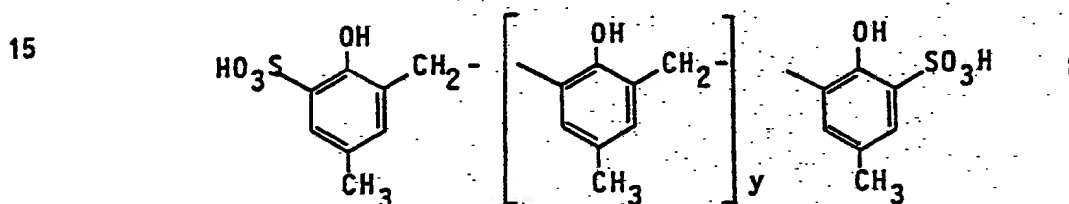
Die Erfindung betrifft die Verbindung 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-
5 (p-toluolsulfonsäure) und ihre Salze, Verfahren zu ihrer Herstellung
und sie enthaltende Arzneimittel.

Gerbend wirkende Kondensationsprodukte aus Kresolsulfonsäuren mit Formal-
dehyd sind seit vielen Jahren bekannt und wurden erstmals in der DE-PS
10 262 558 beschrieben. In der US-PS 2 326 578 wird für ein durch Umsetzung
von Metakresolsulfonsäuren mit Formaldehyd erhältlichendes gerbendes Kondensationsprodukt erwähnt, daß es sich auch zur Heilbehandlung von krankem Gewebe eignen soll. Dies führte in der Folgezeit zur Entwicklung von Arzneimitteln auf der Basis von Kondensationsprodukten aus m-Kresolsulfonsäuren und Formaldehyd, insbesondere auf dem Gebiet der Gynäkologie. Ein ent-
15 sprechendes Arzneimittel hat sich aufgrund seiner hervorragenden heilenden Eigenschaften zu einem weitverbreiteten Produkt (Albothyl®, Lotagen®, Negatol®) entwickelt. Wie durch zahlreiche Untersuchungen nachgewiesen werden konnte, wirkt es adstringierend, bakterizid, trichomonazid, fungi-
20 zid, hämostyptisch und besitzt eine selektive Wirkung auf abgestorbenes sowie krankhaft verändertes Gewebe, das koaguliert und abgestoßen wird, wobei gesundes Gewebe nicht angegriffen wird. Es wird deshalb nicht nur in vielfältiger Weise in der Frauenheilkunde, sondern auch in der Urologie, der Chirurgie, der Hals-, Nasen-, Ohrenheilkunde, der Gastroentero-
25 logie, der Proktologie und bei Hauterkrankungen mit großem Erfolg eingesetzt.

Nachteilig an diesem Produkt ist, daß dessen wirksames Prinzip aus einem Gemisch von zahlreichen Stoffen besteht. Bei dem sehr komplexen Reaktionsablauf der Kondensation von m-Kresolsulfonsäuren mit Formaldehyd entstehen nämlich eine Vielzahl von verschiedenen Verbindungen. Es ist bisher
30 trotz Einsatz modernster Untersuchungsmethoden nicht gelungen, die genaue Zusammensetzung zu ermitteln. Da es für ein Arzneimittel unerlässlich ist, daß dieses immer die gleiche Zusammensetzung aufweist, bedarf es bei der Herstellung des Kondensationsproduktes aus m-Kresolsulfonsäuren und Formaldehyd sehr großer Sorgfalt bei der Reaktionsführung. Eine Ab-
35 weichung von der empirisch optimierten Gemischzusammensetzung wäre auch deshalb sehr bedenklich, weil bei der genannten Kondensationsreaktion leicht Produkte entstehen können, die sich später langsam in unkontrol-

1 1ierbarer Weise chemisch zersetzen bzw. umwandeln, was insbesondere die
 2 Lagerstabilität beeinträchtigen würde. Ein weiterer Nachteil des Handels-
 3 produktes liegt in seiner intensiven dunkelbraunen Färbung, die
 4 auf manche Patienten erfahrungsgemäß abstoßend wirkt. Außerdem läßt sich
 5 bei der Anwendung trotz sorgfältiger Vorkehrungen eine Verschmutzung
 und Beschädigung von Leib- und Bettwäsche nicht immer verhindern.

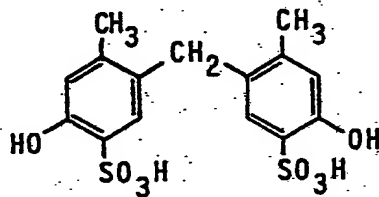
Um diese Nachteile des aus therapeutischer Sicht sehr wertvollen Arznei-
 mittels zu beseitigen, wurden große Anstrengungen unternommen: In der
 10 DE-PS 10 31 799 wird die Herstellung eines kristallinen wasserlöslichen
 Kondensationsproduktes aus sulfoniertem m-Kresol mit Formaldehyd offenbart.
 In den DE-OS 22 45 411 und 24 44 785 werden oligomere Kondensationsproduk-
 te aus p-Kresolsulfonsäure und Formaldehyd der allgemeinen Formel



20 beschrieben, worin y die Werte 0, 1, 2 und 3 annehmen kann. Diesen An-
 strengungen war allerdings bisher kein Erfolg beschieden, da die vorge-
 schlagenen Produkte entweder wirtschaftlich nicht vertretbaren Aufwand bei
 der Herstellung erforderten und/oder nicht die gewünschte Stabilität und/
 25 oder vor allem in ihrer Wirkungsqualität und -quantität nicht an das Han-
 delsprodukt heranreichten.

Es wurde nun überraschend gefunden, daß die neue Verbindung 2,2'-Dihydro-
 xy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure)

30



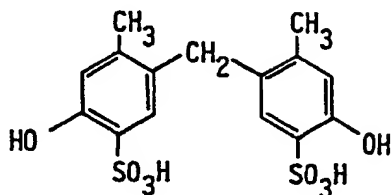
35

und ihre Salze mit organischen und anorganischen Basen unproblematisch
 herzustellen sind und dem handelsüblichen Kondensationsprodukt aus Meta-
 kresolsäuren mit Formaldehyd in seiner therapeutischen Wirkung bei ge-

ringerer Toxizität ebenbürtig sind.

Gegenstand der Erfindung ist die Verbindung 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure)

5



10

und ihre Salze. Die neue Verbindung kann auch als 5,5'-Methylendi-(2-hydroxy-p-toluolsulfonsäure) bezeichnet werden.

Als Salze kommen Salze mit anorganischen und organischen Basen in Betracht. Pharmakologisch nicht verträgliche Salze werden nach an sich bekannten Methoden in pharmakologisch verträgliche Salze übergeführt, die unter den erfindungsgemäßen Salzen bevorzugt sind. Als Kationen für die Salzbildung werden vor allem die Kationen der Alkalimetalle oder der leichten Erdalkalimetalle verwendet; es kommen jedoch auch die entsprechenden Kationen organischer Stickstoffbasen, wie Amine, Aminoalkanole, etc. zur Anwendung.

20

Beispielsweise seien die Salze von Lithium, Natrium, Kalium, Magnesium, Calcium, Morpholin, Methylcyclohexylamin, Benzylamin, Ethanolamin, Diethanolamin, Triethanolamin, Tris-(hydroxymethyl)-aminomethan, 2-Amino-2-methylpropanol, 2-Amino-2-methyl-1,3-propandiol, Harnstoff, Tetramethylharnstoff, 1,3-Dimethylimidazolidinon-2, Glucamin, N-Methylglucamin, Glucosamin, N-Methylglucosamin, Lysin, Ornithin, Arginin, Chinolin genannt.

Bevorzugte Salze sind solche, die in Wasser eine gute Löslichkeit aufweisen. Als gut löslich werden in diesem Zusammenhang Salze verstanden, die bei 23°C in Wasser zu mehr als 3 g/100 ml, vorzugsweise zu mehr als 10 g/100 ml löslich sind. Beispiele für bevorzugte gut lösliche Salze sind die Alkalisalze, insbesondere das Natriumsalz, das Ammoniumsalz und Salze mit Harnstoff.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung der Verbindung 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) und ihrer Salze, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man

a) m-Kresol-6-sulfonsäure und/oder deren Salze in saurem Medium mit Form-

- aldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln umgesetzt und gewünschtenfalls ein erhaltenes Salz in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt,
- 5 b) m-Kresol-6-sulfonsäure und/oder deren Salze in basischem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln in 4-Hydroxymethyl-m-kresol-6-sulfonsäure überführt und diese in saurem Medium mit m-Kresol-6-sulfonsäure und/oder deren Salzen kondensiert und gewünschtenfalls ein erhaltenes Salz in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt, oder
- 10 c) in 6-Stellung mit einem abspaltbaren Substituenten substituiertes m-Kresol in saurem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln zu 5,5'-disubstituiertem 4,4'-Dihydroxy-2,2'-dimethyldiphenylmethan umgesetzt, die Substituenten in 5- und 5'-Stellung abgespal-
- 15 tet und in saurem Medium mit Schwefelsäure und/oder einem Sulfonsäuregruppen abspaltenden Mittel sulfoniert und gewünschtenfalls ein erhaltenes Salz in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt.

Die Umsetzung mit Formaldehyd und Formaldehyd abspaltenden Mitteln führt man vorzugsweise in wäßriger Lösung durch. Formaldehyd wird in Form von wäßrigen Lösungen mit einem Gehalt von 10 bis 50 Gewichtsprozent, vorzugs-

20 weise 35 bis 50 Gewichtsprozent Formaldehyd eingesetzt. Als Formaldehyd abspaltende Mittel kommen neben Hexamethylentetramin insbesondere die Oligomeren (z.B. Trioxan, Tetroxan) und die Polymeren (z.B. Paraformaldehyd) des Formaldehyds in Frage, wobei Paraformaldehyd bevorzugt ist. Die Kondensationsreaktion mit Formaldehyd wird bei Temperaturen von 10 bis 90°C, vorzugsweise

25 bei Temperaturen von 20 bis 60°C durchgeführt. Die Reaktionsdauer für die Umsetzung mit Formaldehyd ist abhängig von der Temperatur und davon abhängig, als welches Salz der Kondensationspartner vorliegt. Die Reaktionsdauer wird zweckmäßig so gewählt, daß die Bildung des gewünschten Diphenylmethanderivates möglichst vollständig, eine Bildung von höheren oligomeren Kondensationsprodukten jedoch in möglichst geringem Maß eintritt. Je nach ge-

30 wählter Temperatur und Art des eingesetzten Salzes des Kresolderivates ergeben sich für den Fachmann durch einfache Vorversuche optimale Reaktionszeiten zwischen wenigen Stunden und mehreren Tagen.

Als Umsetzung in saurem Medium wird eine Umsetzung in Gegenwart von starken Säuren, wie Halogenwasserstoffsäuren, vorzugsweise Salzsäure, Schwefelsäure, Sulfonsäure, Phosphorsäure, sauren Kationenaustauschern oder dergleichen verstanden. Bei der Umsetzung von m-Kresol-6-sulfonsäure mit Formaldehyd ist es nicht notwendig, eine starke Säure einzusetzen, da m-Kresol-

6-sulfonsäure selbst eine starke Säure ist.

Als Umsetzung in basischem Medium wird eine Umsetzung in Gegenwart von starken Basen, vorzugsweise Alkalihydroxiden, aber auch Erdalkalihydroxiden, vorzugsweise Calciumhydroxid, verstanden.

Als abspaltbare Substituenten für in 6-Stellung mit einem abspaltbaren Substituenten substituiertes m-Kresol in Verfahrensvariante c) kommen Chlor, Brom und Iod, vorzugsweise Chlor in Frage. Bevorzugt sind solche Substituenten, die nach der Umsetzung des in 6-Stellung substituierten m-Kresol mit Formaldehyd zu 5,5'-disubstituiertem 4,4'-Dihydroxy-2,2'-dimethyl-diphenylmethan leicht durch Reduktion abgespalten werden können. Verwendet man als abspaltbare Substituenten Chlor, Brom oder Iod, so wird die reduktive Abspaltung vorzugsweise in an sich bekannter Weise durch katalytische Hydrierung bewerkstelligt, wobei die für diese Zwecke üblichen Hydrierungskatalysatoren wie Platin-, Palladium- und Nickelkatalysatoren, vorzugsweise Platinkatalysatoren verwendet werden. Als Lösungsmittel für die reduktive Abspaltung der abspaltbaren Substituenten kommen die für katalytische Hydrierungen üblichen in Frage, beispielsweise Wasser, Methanol, Ethanol, Essigester, Eisessig oder Gemische dieser Lösungsmittel. Es ist dem Fachmann bekannt, die Bedingungen für die Einwirkung von Wasserstoff so zu wählen, daß zwar die gewünschte Abspaltung des abspaltbaren Substituenten, nicht aber eine Hydrierung der aromatischen Kerne erfolgt.

Die Sulfonierung von 4,4'-Dihydroxy-2,2'-dimethyl-diphenylmethan zu 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) erfolgt in an sich bekannter Weise mit 50 bis 100 %iger, vorzugsweise 70 bis 100 %iger Schwefelsäure. Besonders schonend kann die Sulfonierung mittels Schwefelsäure oder Schwefeltrioxid in Lösungsmitteln wie Chloroform oder flüssigem Schwefeldioxid durchgeführt werden. Als Sulfonsäuregruppen abspaltende Mittel kommen weiterhin beispielsweise Chlorsulfonsäure und Amidosulfonsäure in Frage.

Das bei der Umsetzung von m-Kresol-6-sulfonsäure mit Formaldehyd entstehende Reaktionsgemisch kann in üblicher Weise durch Zugabe von zur Ausfällung des gewünschten Reaktionsproduktes geeigneten Lösungsmitteln aufgearbeitet werden, indem das ausgefällte Reaktionsprodukt abfiltriert wird. Als sehr vorteilhaft hat es sich jedoch erwiesen, alternativ das gewünschte Reak-

- tionsprodukt als schwerlösliches Salz auszufällen, Als Salze eignen sich die der schwerlöslichen Erdalkali- und Erdmetalle, wobei die der Erdalkalimetalle, insbesondere des Bariums, bevorzugt sind. Besonders bevorzugt ist die Verwendung organischer Amine, wie beispielsweise Mono-, Di- und
- 5 Trialkylamine, p-Toluidin, α - und β -Naphthylamin, m-Nitranilin, β -Phenylethylamin, Di-o-tolylguanidin, Benzidin, Dianisidin, Dimethylanilin, m-Phenylendiamin, Pyridin, Morpholin und ähnlicher Amine. Unter organischen Aminen ist die Verwendung von Diaminen bevorzugt, von denen solche bevorzugt sind, in denen die Amingruppen durch eine, zwei oder drei C_2 bis
- 10 C_4 -Alkylketten, insbesondere Ethylketten, verbunden sind. Bevorzugte Diamine sind beispielsweise Piperazin, Diazabicyclo[2.2.2]oktan, 1,4-Di- C_1 bis C_4 -alkyl-, insbesondere 1,4-Dimethylpiperazin, 1-Benzyl-4-methylpiperazin, Ethylendiamin, Di- oder Tetra- C_1 bis C_4 -alkyl-, insbesondere Tetramethylethylendiamin.
- 15 Anstatt 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) durch Zugabe der entsprechenden Basen in Form ihrer Salze auszufällen, besteht alternativ die Möglichkeit, die entsprechenden Salze der m-Kresol-6-sulfonsäure der Kondensation mit Formaldehyd zu unterwerfen, wobei die entsprechenden schwerlöslichen Salze der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfon-
- 20 säure) direkt entstehen.

- Alternativ besteht die Möglichkeit, die Kondensation von m-Kresol-6-sulfonsäure bzw. eines löslichen Salzes der m-Kresol-6-sulfonsäure, wie z.B. des Ammonium- oder Natriumsalzes, mit Formaldehyd in Gegenwart von mit
- 25 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) schwerlösliche Salze bildenden Basen, wobei die obengenannten bevorzugt sind, durchzuführen.

- Im Rahmen des erfindungsgemäßen Verfahrens zur Herstellung von 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) ist insbesondere die Verwen-
- 30 dung von solchen mit dieser Verbindung schwerlösliche Salze bildenden Basen vorteilhaft, die mit m-Kresol-6-sulfonsäure Salze bilden, die eine größere Löslichkeit aufweisen. Bevorzugt werden Basen verwendet, deren Salze mit m-Kresol-6-sulfonsäure bei 23°C eine Löslichkeit in Wasser aufweisen, die 5 bis 50 mal, vorzugsweise 5 bis 20 mal, größer ist als die
- 35 Löslichkeit der Salze mit 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure). Unter diesen bevorzugten Basen kommt Tetramethylethylendiamin eine Vorzugsstellung zu, da sich aus dessen Salz mit 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) besonders vorteilhaft die Säure

freisetzen läßt.

Die schwerlöslichen Salze der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) sind wichtige Zwischenprodukte bei der wirtschaftlichen Reindarstellung von 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure).

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung sind daher schwerlösliche Salze der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) mit Erdalkalimetallionen, vorzugsweise Bariumionen, Erdmetallionen und Aminen, insbesondere Diaminen.

Bevorzugt sind Salze der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) mit Diaminen, in denen die Amingruppen durch eine, zwei oder drei C₂- bis C₄-Alkylenketten, insbesondere Ethylenketten verbunden sind. Besonders bevorzugt sind Salze der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) mit Piperazin, 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]oktan, 1,4-Di-C₁ bis C₄-alkyl-, insbesondere 1,4-Dimethylpiperazin, 1-Benzyl-4-methylpiperazin, Ethylendiamin, Di- oder Tetra-C₁ bis C₄-alkyl-, insbesondere Tetramethylethylendiamin. Ganz besonders bevorzugt ist das Tetramethylethylendiaminsalz der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure).

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung der schwerlöslichen Salze der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure), das dadurch gekennzeichnet ist, daß

- a) 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) oder ein leicht lösliches Salz, vorzugsweise Natrium- oder Ammoniumsalz, in an sich bekannter Weise mit der entsprechenden Base umgesetzt wird, oder
 - b) m-Kresol-6-sulfonsäure oder deren Ammonium- oder Alkalisalz in Gegenwart von organischen Aminen oder ein Salz von m-Kresol-6-sulfonsäure mit organischen Aminen in saurem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln umgesetzt wird.
- Unter schwerlöslichen Salzen der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) im Sinne dieser Erfindung werden solche verstanden, deren Löslichkeit in Wasser bei 23°C 3 g/100 ml, vorzugsweise 1 g/100 ml nicht übersteigt.

Die Herstellung von m-Kresol-6-sulfonsäure ist bekannt. Sie erfolgt durch Sulfonierung von m-Kresol mit üblichen Sulfonierungsmitteln, wobei Gemische von m-Kresol-4-sulfonsäure und m-Kresol-6-sulfonsäure entstehen (R.D.Haworth, A.Lapworth, J.Chem.Soc. (London) 1924, 1299).

- 5 Eine Isolierung der m-Kresol-6-sulfonsäure aus diesen Gemischen kann nach der zitierten Literaturstelle über ihr Bariumsalz erfolgen.

10 Diese Abtrennung über das Bariumsalz ist aus wirtschaftlichen Gründen bei der Herstellung in technischem Maßstab nicht günstig. Es wurde nun gefunden, daß die für die Herstellung der therapeutisch sehr wertvollen neuen Verbindung 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) als Ausgangsprodukt wichtige m-Kresol-6-sulfonsäure sich überraschenderweise sehr vorteilhaft über die neue Verbindung m-Kresol-6-ammoniumsulfonat aus den bei der Sulfonierung von m-Kresol entstehen-

15 den Gemischen von m-Kresolsulfonsäuren isolieren läßt. Damit ist es möglich, den unerwünschten Umgang mit Bariumsalzen zu vermeiden. m-Kresol-6-ammoniumsulfonat ist damit ein wichtiges Zwischenprodukt zur Herstellung von 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure).

- 20 Gegenstand der Erfindung ist daher auch die neue Verbindung m-Kresol-6-ammoniumsulfonat.

Die Darstellung von m-Kresol-ammoniumsulfonat erfolgt dadurch, daß dem bei der Sulfonierung von m-Kresol entstehenden Reaktionsgemisch, z.B.

25 dem bei der Umsetzung von m-Kresol mit konzentrierter Schwefelsäure entstehenden Reaktionsgemisch, Ammoniak in zur Neutralisation der im Reaktionsgemisch vorhandenen Säuren ausreichender Menge zusetzt. Zur Neutralisation des Sulfonierungsgemisches können gasförmiges Ammoniak eingeleitet oder wäßrige Ammoniaklösung zugegeben werden. Die Neutralisa-

30 tion mit konzentrierter wäßriger Ammoniaklösung ist bevorzugt. Die Zugabe von Ammoniak erfolgt zweckmäßig so, daß die Temperatur des Reaktionsgemisches nicht über 80 bis 100°C ansteigt. Gewünschtenfalls kann die entstehende Neutralisationswärme durch Kühlung, beispielsweise durch Wasserkühlung oder durch Eiskühlung, abgeführt werden. In einer Ausführungsform des Verfahrens wird vor der Neutralisation nicht umgesetztes

35 m-Kresol durch geeignete, mit Wasser nicht mischbare Lösungsmittel, wie beispielsweise Chloroform, extrahiert. Besonders schonend erfolgt die Neutralisation durch langsame Zugabe von Ammoniaklösung unter Kühlung,

wobei die Temperatur des Reaktionsgemisches etwa zwischen 0°C und 30°C, vorzugsweise bei 0°C bis 10°C gehalten wird. Das bei der Neutralisation ausgefallene m-Kresol-6-ammoniumsulfonat wird durch geeignete Trennungsoperationen, wie beispielsweise Zentrifugieren, Filtrieren oder Dekantieren, vorzugsweise Filtrieren, aus dem Reaktionsgemisch gewonnen. Das erhaltene m-Kresol-6-ammoniumsulfonat kann noch durch Waschen mit geeigneten Lösungsmitteln, wie beispielsweise Alkanolen, insbesondere Isopropanol, von anhaftenden Resten des Reaktionsgemisches befreit werden. Nach anschließender Trocknung, z.B. im Vakuumtrockenschrank, erhält man ein sehr reines Produkt.

Gegenstand der Erfindung ist daher in Verfahren zur Herstellung von m-Kresol-6-ammoniumsulfonat, das dadurch gekennzeichnet ist, daß das bei der Sulfonierung von m-Kresol entstehende Reaktionsgemisch mit Ammoniak neutralisiert wird.

m-Kresol-6-ammoniumsulfonat kann durch Umsetzung in an sich bekannter Weise mit starken Säuren oder mit saurem Ionenaustauscher in m-Kresol-6-sulfonsäure übergeführt werden, aus der bzw. deren Salzen nach den weiter oben angegebenen Verfahrensmaßnahmen 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) und deren Salze hergestellt werden können. Es ist aber auch möglich, nach den oben angegebenen Verfahrensmaßnahmen m-Kresol-6-ammoniumsulfonat durch Umsetzung mit Formaldehyd direkt in 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) und deren Salze überzuführen. Die Freisetzung der m-Kresol-6-sulfonsäure aus m-Kresol-6-ammoniumsulfonat mit Hilfe von sauren Ionenaustauscherharzen erfolgt entweder in einer Austauschsäule oder durch direktes Zusammengeben einer Lösung des m-Kresol-6-ammoniumsulfonates und des Ionenaustauscherharzes. Der Ionenaustausch wird vorzugsweise in wäßriger Lösung bei Umgebungstemperatur oder Temperaturen bis etwa 60°C durchgeführt. Jedoch führt auch die Verwendung von anderen genügend polaren Lösungsmitteln, wie z.B. Alkanolen, vorzugsweise Isopropanol, zu guten Ergebnissen.

- Die Freisetzung der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) aus ihren schwerlöslichen Salzen erfolgt in an sich bekannter Weise durch Umsetzung mit starken Säuren. Bevorzugt wird die Freisetzung der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) aus ihren Salzen mit Hilfe von sauren Ionenaustauschern. Es ist dabei möglich, die schwerlöslichen Salze direkt mit dem sauren Ionenaustauscher in Kontakt zu bringen oder die schwerlöslichen Salze vorher durch Umsetzung mit Alkalilauge, vorzugsweise Natronlauge, in ein leichter lösliches Alkali-, vorzugsweise Natriumsalz umzuwandeln. Die Freisetzung der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) aus ihren Salzen mit Hilfe von sauren Ionenaustauscherharzen erfolgt entweder in einer Austauschsäule oder durch direktes Zusammengeben einer Lösung eines Salzes der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) und des Ionenaustauschers. Der Ionenaustausch wird vorzugsweise in wäßriger Lösung durchgeführt. Jedoch führt auch die Verwendung von anderen genügend polaren Lösungsmitteln, wie z.B. Alkanolen, vorzugsweise Isopropanol zu guten Ergebnissen. Die bei der Freisetzung der erfindungsgemäßen Säure mit Hilfe von Ionenaustauschern zu wählende Temperatur richtet sich nach der Löslichkeit des jeweiligen Salzes in dem verwendeten Lösungsmittel. Bei Vorliegen von leicht löslichen Salzen, wie beispielsweise in Wasser gut löslichem Natriumsalz, wird vorzugsweise bei der Umgebungstemperatur gearbeitet. Bei schwerer löslichen Salzen wird bei 40 bis 90°C, vorzugsweise 80 bis 90°C, gearbeitet. Eine bevorzugte Ausgestaltung des erfindungsgemäßen Verfahrens besteht darin, als Zwischenprodukte erhaltene schwerlösliche Salze der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) durch Umsetzung mit einer Alkalilauge, vorzugsweise Natronlauge, in das entsprechende Alkalisalz umzuwandeln und aus diesem mit Hilfe eines sauren Ionenaustauschers die Säure freizusetzen.
- Die Verbindung 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) und ihre Salze mit organischen und anorganischen Salzen wirken adstringierend, bakterizid, trichomonazid, fungizid und hämostyptisch. Sie besitzen eine selektive Wirkung auf abgestorbenes sowie krankhaft verändertes Gewebe, das koaguliert und abgestoßen wird, während gesundes Gewebe nicht beeinträchtigt wird.

Ihre Toxizität ist geringer als die des aus einem Gemisch von Kondensationsprodukten aus m-Kresolsulfonsäuren und Formaldehyd bestehenden Handelsprodukts. In der nachstehenden Tabelle sind die bei intravenöser Verabreichung an Maus und Ratte ermittelten LD₅₀-Werte des Dinatriumsalzes der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylen-di-(p-toluolsulfonsäure) (A) und des mit Natriumhydroxid neutralisierten Handelsprodukts (B) aufgeführt.

Tabelle

Tierart	LD ₅₀ (mg/kg)	
	A	B
Maus ♂	1100	380
Maus ♀	1050	340
Ratte ♂	930	390
Ratte ♀	990	420

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung sind daher Arzneimittel enthaltend 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylen-di-(p-toluolsulfonsäure) und deren Salze mit pharmakologisch verträglichen anorganischen und organischen Basen.

Die erfindungsgemäßen Arzneimittel werden in der Frauenheilkunde vor allem zur Behandlung von Vaginitis, Fluor vaginalis und zervikal, Portioerosion und -ektopie, zur Blutstillung nach Probeexcisionen und Entfernung von Zervixpolypen, Druckgeschwüren bei Pessarträgerinnen und zur Nachbehandlung bei Elektrokoagulation eingesetzt. In der Urologie eignen sich die erfindungsgemäßen Arzneimittel beispielsweise zur Behandlung von Zystitis, bakterieller und Trichomonadeninfektion, Erosionen und Papillomen, sowie von Urethritis. In der Chirurgie lassen sich die erfindungsgemäßen Arzneimittel zur Stillung kapillärer Blutungen und zur Abstoßung nekrotischen Gewebes nach Verbrennungen und in der Wundbehandlung einsetzen. In der Dermatologie können unter anderem Verbrennungen dritten Grades, Dekubitusdefekte, Ulcera cruris, Aphthen, Urethralerosionen und -polypen, eröffnete Furunkel, Karbunkel und Panaritien behandelt werden. In der Hals-, Nasen-, Ohrenheilkunde können die erfindungsgemäßen Arz-

neimittel insbesondere zur Behandlung von Gewebnekrosen in Radikalhöhlen, Otitis externa, Stomatitis aphthosa, Rhagaden, Nasenbluten, Pharyngitis und zur Blutstillung nach Tonsillektomie eingesetzt werden. In der Proktologie können die erfindungsgemäßen Arzneimittel zur Behandlung von

5 äußeren und inneren Hämorrhoiden, insbesondere mit entzündlichen Begleiterscheinungen und Blutungen, Analfissuren, Analrhagaden, Analekzemen, Analpruritus und zur Wundbehandlung nach Operationen eingesetzt werden. Die erfindungsgemäßen Arzneimittel können ganz allgemein zur Beschleunigung des Heilungsprozesses von Wunden verschiedensten Ursprungs verwendet werden.

10

Gegenstand der Erfindung ist daher auch die Verwendung von 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) und deren pharmakologisch verträglichen Salzen mit organischen und anorganischen Basen zur Behandlung von

15 Krankheitszuständen, insbesondere der vorstehend genannten. Ebenso umfaßt die Erfindung die Verwendung der Verbindungen bei der Herstellung von Arzneimitteln, die zur Bekämpfung der angeführten Krankheiten eingesetzt werden.

20 Die erfindungsgemäßen Arzneimittel können in verschiedenen Zubereitungsformen vorliegen. Der Wirkstoffgehalt dieser Arzneiformen beträgt in der Regel 0,5 bis 95, vorzugsweise 1 bis 85 Gew.-%, bezogen auf das fertige Arzneimittel.

25 Da das neue Arzneimittel bevorzugt lokal angewendet wird, sind Lösungen, Vaginalkugeln, Gele, Salben, Suppositorien, Tabletten zur lokalen Anwendung oder Konzentrate besonders bevorzugte Zubereitungsformen.

Die pharmazeutischen Zubereitungen gemäß der Erfindung enthalten, wenn sie

30 in Form einer Einheitsdosis vorliegen, z.B. als Vaginaltablette, als Vaginalkugel, als Suppositorium 10 bis 150, insbesondere 20 bis 100 mg des Wirkstoffes.

Unter "Einheitsdosis" im Sinne der vorliegenden Erfindung wird eine physikalisch bestimmte Einheit, die eine individuelle Menge des aktiven Bestandteils in Mischung mit einem pharmazeutischen Verdünnungsmittel dafür oder zusammen mit einem pharmazeutischen Trägerstoff enthält, verstanden. Dabei wird die Menge des Wirkstoffes so gewählt, daß eine oder mehrere

35

Einheiten üblicherweise für eine einzelne therapeutische Verabreichung benötigt werden.

Es kann die Einheitsdosis aber auch unterteilbar sein, z.B. bei mit Ker-
5 ben versehenen Tabletten, wenn für eine einzelne therapeutische Verabrei-
chung nur ein Bruchteil, wie eine Hälfte oder ein Viertel, der unterteil-
baren Einheit benötigt wird.

Vaginalkugeln haben in der Regel den selben Wirkstoffgehalt je Kugel wie
10 Tabletten. Gele und Salben enthalten in der Regel 5 bis 30 mg des Wirkstof-
fes je Gramm.

Wirkstofflösungen enthalten in der Regel 0,5 bis 10, insbesondere 1 bis
15 5 Gew.-% an Wirkstoff.

Wirkstoffkonzentrate enthalten in der Regel 10 bis 40, insbesondere 20
bis 40 Gew.-% an Wirkstoff.

Neben den neuen Wirkstoffen können die pharmazeutischen Zubereitungen
20 beispielsweise einen oder mehrere pharmakologisch aktive Bestandteile
aus anderen Arzneimittelgruppen enthalten, beispielsweise Sulfonamide,
z.B. Sulfathiazol, Sulfacetamid; Antibiotica, z.B. Neomycin, Bacitracin,
Chloramphenicol, Tetracyclin; Antiseptica, z.B. 9-Aminoacridin; tricho-
monazide Wirkstoffe, z.B. Metronidazol; Mykostatica, z.B. Nystatin;
25 Antiphlogistica, z.B. Hydrocortison oder Oestrogene, z.B. Diethylstilb-
oestrol, Ethinylöstradiol oder Mestranol. Soweit es sich bei den vorste-
hend genannten aktiven Bestandteilen aus anderen Arzneimittelgruppen
um solche handelt, die mit 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsul-
fonsäure) und/oder deren Salzen chemisch unverträglich sind, z.B. auf-
30 grund von Säureempfindlichkeit, erfolgt auf an sich bekannte Weise eine
galenische Separierung der unverträglichen aktiven Bestandteile inner-
halb der gewünschten Zubereitungsform. Beispielsweise werden die unver-
träglichen Bestandteile in verschiedene Schichten einer Schichttablette
oder in verschiedene in eine Kapsel abgefüllte Pellets oder in verschie-
35 dene Schichten von Mehrschicht-Suppositorien oder Vaginalkugeln einge-
arbeitet.

Die verschiedenen Zubereitungsformen ermöglichen eine vielseitige Anwendungsweise. Konzentrate und Lösungen werden zur Tuschierungsbehandlung, auch in der Hals-, Nasen-, Ohrenheilkunde und bei zahnärztlicher Behandlung angewandt.

5

Es ist auch möglich, eine kombinierte Anwendung verschiedener Zubereitungsformen der erfindungsgemäßen Arzneimittel durchzuführen. Beispielsweise wird alle ein, zwei oder drei Tage eine Behandlung des erkrankten Körperteils mit einer 30 bis 40 %igen, vorzugsweise 36 %igen Lösung der
10 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) und/oder ihrer Salze durch Auftragen, Spülen oder Baden durchgeführt. Zwischen diesen Behandlungen werden ein- bis zweimal täglich Gel oder Salbe bzw. Tabletten zur lokalen Behandlung, Vaginalkugeln oder Suppositorien angewendet.

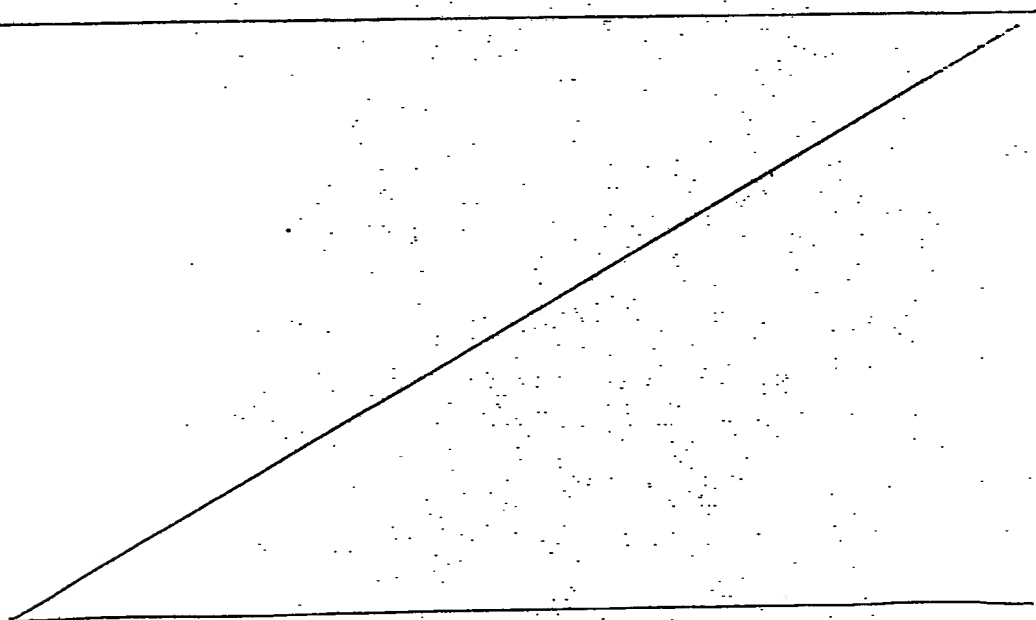
15 Gele und Salben werden meist mit einem Ansatzrohr in die Vagina eingeführt. Scheidenspülungen können mittels einer Vaginaldusche vorgenommen werden. Vaginalkugeln oder Vaginaltabletten werden meist abends im Liegen in die Scheide eingeführt.

Die nachfolgenden Beispiele erläutern die Erfindung näher, ohne sie einzuschränken. Die angeführten Temperaturen sind in °C angegeben. "F." bedeutet Schmelzpunkt.
20

25

30

35



B e i s p i e l eBeispiel 12,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure)

- 5 a) Die Mischung von 100 g (0,446 mol) m-Kresol-6-sulfonsäure-dihydrat in 300 ml Wasser und 28 ml (0,36 mol) Formalinlösung (37 %ig) wird 5 Tage bei 20 - 22°C gerührt und anschließend im Vakuum eingedampft. Der ölige Rückstand wird mit 100 ml Acetonitril verrührt und abgesaugt. Man erhält die 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) als
- 10 Trihydrat.
Ausbeute: 43 g (42 % d.Th.)
Der Schmelzpunkt variiert entsprechend dem Wassergehalt und liegt zwischen 132°C (4 H₂O) und 142°C (wasserfrei).
- 15 b) Eine Suspension von 10 g (44,6 mmol) m-Kresol-6-sulfonsäure-dihydrat und 1 g Paraformaldehyd in Wasser wird 8 Tage bei 20 - 22°C gerührt. Die klare Lösung wird wie unter a) beschrieben aufgearbeitet.
Ausbeute: 4,6 g (45 % d.Th.)
Aus der Mutterlauge können durch säulenchromatographische Reinigung weitere Mengen der Titelverbindung erhalten werden.
- 20 c) 500 g Piperazin-[2,2'-dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonat)] werden in 500 ml 50 %iger Natronlauge bei 60° gelöst. Bei gleicher Temperatur werden 3 l Methanol zugegeben und das ausgefallene Natriumsalz abfiltriert, mit heißem Methanol gewaschen und im Vakuum getrocknet. 490 g dieses Natriumsalzes werden unter Erwärmen in 600 ml
- 25 Wasser gelöst, auf Raumtemperatur gekühlt und über eine Ionenaustauschersäule gegeben (Säulenmaße 200 x 10 cm ; 2,5 kg Amberlite IR 120). Das Eluat wird solange gesammelt, bis ein pH-Wert von 3 bis 4 erreicht ist; die erhaltene Lösung wird im Vakuum bei 40°C zur Trockne eingedampft und der Rückstand aus Acetonitril umkristallisiert.
- 30 d) Eine Sephadex-Säule K 100/100 (Fa. Pharmazia), 7 l Inhalt, mit Heizmantel, wird mit 5 kg Ionenaustauscher Amberlite IR 120 stark sauer beschickt und mit Hilfe eines Thermostaten auf 85°C erwärmt. Kontinuierlich wird mittels Schlauchpumpe eine bei 85°C gesättigte wäßrige Lösung von insgesamt 2 kg (3,127 mol) Tetramethylethylendiammonium-
- 35 [2,2'-dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonat)] aufgegeben. Das saure Eluat wird zunächst im Dünnschichtverdampfer und anschließend im Rotationsverdampfer bis zur Trockne eingedampft.
Ausbeute: 1360 g (95 % d.Th.); F. 135 - 140°C

e) 4 l Ionenaustauscher Amberlite IR 120 (saure Form, mit Isopropanol gewaschen) werden in 1,6 l Isopropanol mit 430 g Dinatriumsalz des 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure)-monohydrats 6 Stunden bei 60 - 80°C gerührt. Nach Abkühlung wird vom Ionenaustauscher abfiltriert und das Filtrat im Vakuum eingengt, zuletzt nach Zusatz von 500 ml Eisessig. Der Destillationsrückstand wird mit 800 ml Dichlormethan verrührt, wobei Kristallisation stattfindet.

Ausbeute: 330 g (78 % d.Th.) 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure)-trihydrat; F. 135 - 138°C.

10

Beispiel 2

Piperazin-[2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonat)]

a) 100 g (0,486 mol) m-Kresol-6-ammoniumsulfonat werden in 325 ml 6N Schwefelsäure suspendiert und unter Rühren auf 40°C Innentemperatur erwärmt. Nach Zugabe von 35 ml 37 %iger Formalinlösung (0,453 mol) wird 3 1/2 Stunden bei gleicher Temperatur gerührt. Dann wird im Eisbad gekühlt und nicht umgesetztes Ausgangsprodukt abgesaugt. Das Filtrat wird noch in der Kälte mit 18 g Piperazin versetzt und das alsbald ausgeschiedene kristalline Produkt nach einigen Stunden Stehen bei Raumtemperatur abgesaugt. Der Rückstand wird mit Wasser, Ethanol und eventuell Ether gewaschen und im Vakuum bei 50 - 100°C getrocknet.

Ausbeute: 53 g (55 % d.Th.); F. >380°C.

b) Das Gemisch aus 5 g (22mmol) m-Kresol-6-sulfonsäure-dihydrat und 5 ml Formaldehydlösung (37 %ig, 62 mmol) wird 4 Stunden bei 20 bis 22°C gerührt und dann mit 1 g Piperazin in 15 ml Wasser versetzt. Der ausgefallene Niederschlag wird abgesaugt und mit Wasser und Ethanol gewaschen.

Ausbeute: 3,5 g (66 % d.Th.).

c) 2 g (4,3 mmol) 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) werden in 10 ml Wasser mit 0,4 g (4,7 mmol) wasserfreiem Piperazin 15 Minuten gerührt. Der kristalline Niederschlag wird abgesaugt.

Ausbeute: 2 g (97 % d.Th.).

Beispiel 3

35 Tetramethylethylendiammonium-[2,2'-dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonat)]-monohydrat

a) 1000 g (4,06 mol) Tetramethylethylendiammonium-bis-(m-kresol-6-sulfonat) werden in einem Gemisch aus 500 ml Wasser und 212 g (ca. 2,08 mol)

konz. Schwefelsäure suspendiert. In die auf 30°C gekühlte Suspension werden 288 g (266 ml, 3,56 mol) Formalin (37 %ig) gegeben und 48 Stunden bei 30°C gerührt. Dann wird die mit Eiswasser gekühlte Suspension abgesaugt, neutralgewaschen und im Vakuum getrocknet.

5 Ausbeute: 730 g (69 % d.Th.).

Das Produkt kann aus 3 l Wasser umkristallisiert werden.

F. 228 - 232°C

10 b) Eine auf 80°C erhitzte Mischung aus 51 g (0,248 mol) m-Kresol-6-ammoniumsulfonat, 16,9 g (0,145 mol) Tetramethylethyldiamin und 38,6 g (21 ml, 0,39 mol) konz. Schwefelsäure in 50 ml Wasser wird mit 20 ml einer 36 %igen Formaldehydlösung versetzt und 6 Tage bei 20 bis 23°C gerührt. Die entstandene kristalline Fällung wird abgesaugt und mit Wasser und Methanol gewaschen.

Ausbeute: 40 g (62 % d.Th.).

15

Beispiel 4

1,4-Dimethylpiperazin-[2,2'-dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonat)]

20 a) Eine Mischung aus 10 g (48,7 mmol) m-Kresol-6-ammoniumsulfonat, 1,3 ml (23,6 mmol) Schwefelsäure (d = 1,84) und 3,5 ml (45,3 mmol) Formaldehydlösung (37 %ig) wird 30 Minuten bei 60°C gerührt. Dann werden bei gleicher Temperatur im Verlauf von weiteren 3 Stunden 1,95 ml (14,5 mmol) 1,4-Dimethylpiperazin in Portionen von 0,1 ml zugegeben. Nach Erkalten wird der Niederschlag isoliert.

Ausbeute: 6,3 g (52 % d.Th.); F. 286 - 289°C.

25 b) In ein Gemisch aus 10 g (38 mmol) 1,4-Dimethylpiperazin-(m-kresol-6-sulfonat) und 3,8 g konz. Schwefelsäure in 10 ml Wasser werden bei 45°C 2,7 ml (35,3 mmol) Formaldehydlösung (36 %ig) gegeben, 12 Stunden bei gleicher Temperatur gerührt und der Niederschlag abfiltriert.

Ausbeute: 6,1 g (64 % d.Th.).

30 c) In die Lösung von 7,8 g (0,038 mol) m-Kresol-6-ammoniumsulfonat in 10 ml Wasser werden 3,15 ml konz. Schwefelsäure und 2,17 g (0,019 mol) 1,4-Dimethylpiperazin gegeben. Nach etwa 15 Minuten werden 2,7 ml 36 %ige Formaldehydlösung zugefügt und 22 Stunden bei 50°C gerührt. Der Niederschlag wird abgesaugt und im Vakuum getrocknet.

35 Ausbeute: 5,4 g (57 % d.Th.).

d) Ein Gemisch aus 3 g (13,4 mmol) m-Kresol-6-sulfonsäure-dihydrat und 0,32 g (2,2 mmol) Hexamethylentetramin in 10 ml Wasser wird 48 Stunden bei 45°C gerührt. Dann werden 0,76 g (6,2 mmol) 1,4-Dimethylpiperazin

in 10 ml Wasser zugegeben und mit verdünnter Salzsäure auf pH 1 gestellt. Nach 1 Stunde Rühren wird der Niederschlag abgesaugt, mit Wasser und Methanol gewaschen und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 1,2 g (36 % d.Th.)

- 5 e) Die Mischung aus 3,6 g (90 mmol) Natriumhydroxid, 10 g (44,6 mmol) m-Kresol-6-sulfonsäure-dihydrat, 3,4 ml (44,3 mmol) 36 %ige Formaldehydlösung in 20 ml Wasser wird 30 Stunden bei 22 bis 25°C gerührt. Man neutralisiert die Lösung mit verdünnter Salzsäure und dampft im Vakuum zur Trockne ein. Es werden 6,3 g Rückstand erhalten, der, aus
- 10 Ethanol/Wasser umgefällt, sich ab 270°C zersetzt.

2 g dieses Produktes (Natriumsalz der 4-Hydroxymethylen-m-kresol-6-sulfonsäure) werden mit 2 g m-Kresol-6-sulfonsäure-dihydrat in 20 ml Wasser 8 Stunden auf 90°C erhitzt. Dann werden 1,1 ml 1,4-Dimethylpiperazin zugesetzt und auf pH 4 eingestellt. Der Niederschlag

15 wird abgesaugt, mit Wasser gewaschen und getrocknet.

Ausbeute: 1,2 g (30 % d.Th.).

Beispiel 5

1,4-Diazabicyclo[2.2.2]oktan-[2,2'-dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluol-

20 sulfonat)]

- a) Die Mischung aus 10,2 g (50 mmol) m-Kresol-6-ammoniumsulfonat, 40 ml Wasser, 5,6 ml konz. Schwefelsäure, 2,8 ml (25 mmol) 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]oktan und 4 ml 36 %ige Formaldehydlösung wird 4 Stunden bei
- 25 45°C gerührt. Nach Erkalten wird der Niederschlag abgesaugt, mit Wasser und Methanol gewaschen und getrocknet.

Ausbeute: 8,4 g (67 % d.Th.) des Salzes aus 1 mol 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) mit 1 mol 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]oktan. F. >300°C.

- b) Die Lösungen aus 4,6 g (10 mmol) 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure)-tetrahydrat in 30 ml Wasser und 1,1 g (10 mmol) 1,4 Diazabicyclo[2.2.2]oktan in 20 ml Wasser werden unter Rühren vereinigt. Der Niederschlag wird abgesaugt, mit Wasser gewaschen und getrocknet.
- 30

Ausbeute: 4,9 g (98 % d.Th.).

Beispiel 6Dinatrium-2,2'-dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonat)-monohydrat

- In die 60°C warme Lösung von 220 g (5,5 mol) Natriumhydroxid in 800 ml Wasser werden unter Stickstoffbegasung 522,6 g (1 mol) Tetramethylethy-
- 5 lendifammonium-[2,2'-dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonat)]-monohydrat eingetragen und die freigesetzte organische Base abdestilliert. Der viskose Rückstand wird in eine kräftig gerührte Mischung von 240 ml Eisessig und 800 ml Methanol eingegossen. Der feinkristalline Niederschlag wird abgesaugt, mit Methanol gewaschen und im Vakuum getrocknet.
- 10 Ausbeute: 431 g (96 % d.Th.); F. ca 290°C (Zersetzung).

Beispiel 71,2-Ethylendiammonium-[2,2'-dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonat)]

- 5,8 g (12,9 mmol) 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure)-
- 15 tetrahydrat und 0,78 g (12,9 mmol) 1,2 Diaminoethan werden in 20 ml Wasser gemischt und der kristalline Niederschlag abfiltriert.
- Ausbeute: 5,2 g (90 % d.Th.); F. >270°C.

Beispiel 8

- 20 1-Methylpiperazin-[2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonat)]
- 3 g (6,5 mmol) 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure)-tetrahydrat werden in 15 ml eiskaltem Methanol mit 0,7 ml 1-Methylpiperazin versetzt und der Niederschlag abgesaugt.
- Ausbeute: 3 g (95 % d.Th.); F. 318°C (Zersetzung).

25

Beispiel 9

- 1,4-Dibenzylpiperazin-[2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonat)]
- Die Lösungen aus 4,6 g (10 mmol) 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure)-tetrahydrat in 100 ml Wasser und 2,7 g (10 mmol) 1,4-Diben-
- 30 zylpiperazin in 30 ml 2 N Schwefelsäure werden vereinigt. Der Niederschlag wird abgesaugt, mit Wasser und Methanol gewaschen und getrocknet.
- Ausbeute: 6,5 g (98 % d.Th.); F. 260°C (Zersetzung).

Beispiel 10

- 35 1-Methyl-4-benzylpiperazin-[2,2'-dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonat)]

Analog Beispiel 9 wird mit 1 Methyl-4-benzylpiperazin die Titelverbindung in 83 %iger Ausbeute erhalten. F. ca. 190°C (Zersetzung).

Beispiel 11Di-morpholin-[2,2'-dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonat)]

Zu einer Lösung von 3 g (6,5 mmol) 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure)-tetrahydrat in 15 ml Methanol werden 1,22 ml (14 mmol)

- 5 Morpholin gegeben. Der entstandene Niederschlag abgesaugt und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 3,6 g (98,5 % d.Th.); F. 205 - 206°C.

Beispiel 12

10 Barium-[2,2'-dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonat)]

Zu einer Lösung von 11,5 g (25 mmol) 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure)-tetrahydrat in 50 ml Wasser wird eine Lösung von 6,1g (25 mmol) Bariumchlorid-dihydrat in 20 ml Wasser gegeben. Der Niederschlag wird abfiltriert, mit Wasser und Aceton gewaschen und getrocknet.

- 15 Ausbeute: 12 g (92 % d.Th.); F. ab 196°C Zersetzung.

Beispiel 132,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure)-diharnstoffsalz

- 20 Die Lösungen aus 100 g (0,217 mol) 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure)-Tetrahydrat und 26 g (0,434 mol) Harnstoff in je 150 ml Methanol werden vermischt und eine halbe Stunde gerührt. Nach Kühlung auf 0°C wird der Niederschlag abgesaugt und das Filtrat zur Gewinnung weiterer Substanz eingengt.

Ausbeute: 95 g (86 % d.Th.); F. ca. 200°C (Zersetzung).

25 Beispiel 14

m-Kresol-6-ammoniumsulfonat

- Innerhalb von etwa 5 Minuten werden zu 7,5 g (69,4 mmol) m-Kresol bei 22°C unter Rühren 7,08 g (69,4 mmol) konzentrierte Schwefelsäure (D=1,84) getropft. Danach wird das Reaktionsgemisch auf 50°C erwärmt und 3 Stunden
30 bei dieser Temperatur gerührt. Anschließend wird auf Raumtemperatur abgekühlt, mit 20 ml Wasser verdünnt und zur Entfernung von nicht umgesetztem m-Kresol 6 mal mit je 20 ml Chloroform extrahiert.

- Die wäßrige Phase wird auf 0°C gekühlt, mit 8 ml 25 %iger Ammoniaklösung versetzt und 1 Stunde bei 0°C nachgerührt. Das ausgefallene m-Kresol-6-
35 ammoniumsulfonat wird abgesaugt und mit Isopropanol nachgewaschen. Der Niederschlag ist dünnschichtchromatographisch rein und wird im Vakuum-trockenschrank bei 60°C getrocknet.

Ausbeute: 4,2 g (30 % d.Th.); F. 255 - 257°C (Zersetzung).

Beispiel 15m-Kresol-6-sulfonsäure

100 g (0,488 mol) m-Kresol-6-ammoniumsulfonat werden in 200 ml Wasser unter Erwärmen auf 90°C gelöst und auf eine auf 90°C gehaltene Ionenaustauschersäule mit 300 g feuchtem Amberlite IT 120 (saure Form) gegeben. Durch Eindampfen des wäßrigen Eluates bei 50°C im Vakuum und Umkristallisieren des Rückstandes aus Acetonitril erhält man die m-Kresol-6-sulfonsäure als Dihydrat.

Ausbeute: 104 g (95 % d.Th.); F. 90 - 93°C.

10

Beispiel 16m-Kresol-6-tetramethylethylendiammoniumsulfonat

a) 2000 g (9,63 mol) m-Kresol-6-ammoniumsulfonat werden portionsweise unter starkem Rühren in eine 95°C heiße Lösung von 700 g (17,5 mol) Natriumhydroxid in 3 l Wasser gegeben. Zur vollständigen Entfernung des freigesetzten Ammoniaks wird weitere 2 Stunden unter Einleiten von Stickstoff gekocht. Diese Lösung wird in ein Gemisch aus 820 g (9,4 mol) konzentrierter Schwefelsäure in 6 l Wasser gegeben. Das ausgefallene Kristallisat geht bei der anschließenden Zugabe von 560 g (4,82 mol) 1,2-Bis-(dimethylamino)-ethan in der Hitze wieder in Lösung. Nach Abkühlen wird das ausgefallene Salz abgesaugt, gewaschen und getrocknet. Es enthält 0,5 mol Base auf 1 mol m-Kresol-6-sulfonsäure.

15

20

Ausbeute: 2044 g (86 % d.Th.); F. 183 - 185°C.

b) das gleiche Produkt wird in praktisch quantitativer Ausbeute erhalten, wenn man anstelle des Ammoniumsalzes die freie m-Kresol-6-sulfonsäure (Dihydrat) mit der äquivalenten Menge 1,2-Bis-(dimethylamino)-ethan in Wasser umsetzt.

25

c) Eine andere Arbeitsweise besteht darin, daß zur Austreibung des Ammoniaks aus dem m-Kresol-6-ammoniumsulfonat nicht Natriumhydroxid in wäßriger Lösung, sondern 1,2-Bis-(dimethylamino)-ethan in Chlorbenzol verwendet wird. Man erhält z.B. aus 233 g (1,14 mol) m-Kresol-6-ammoniumsulfonat in 250 ml Chlorbenzol mit 190 ml (1,26 mol) 1,2-Bis-(diethylamino)-ethan nach Erhitzen auf ca. 160°C (30 bis 60 Minuten), Filtration und Versetzen des Filtrats mit 75 ml Eisessig 242 g (86 % d.Th.) der Titelverbindung; F. 182 - 184°C.

30

35

Beispiel 171,4-Dimethylpiperazin-(m-kresol-6-sulfonat)

- a) Zur Lösung von 100 g (0,445 mol) m-Kresol-6-sulfonsäure-Dihydrat in 300 ml Wasser werden 30 ml (0,223 mol) 1,4-Dimethylpiperazin gegeben.
- 5 Nach 0,5 Stunden Rühren bei 0°C wird der Niederschlag abfiltriert, mit Wasser und Methanol gewaschen und getrocknet. Ausbeute: 109 g (93 % d.Th.); F. 236 - 238°C. Das Salz enthält 0,5 mol 1,4-Dimethylpiperazin pro mol m-Kresol-6-sulfonsäure und 1 mol Kristallwasser.
- b) Das gleiche Salz wird erhalten, wenn als Ausgangsprodukt das m-Kresol-6-ammoniumsulfonat eingesetzt wird. Nach Zugabe äquimolarer Mengen
- 10 Salzsäure und halbäquimolarer Mengen 1,4-Dimethylpiperazin fällt das Salz in praktisch quantitativer Ausbeute an.

Beispiel 1815 Morpholin-m-kresol-6-sulfonat

- 100 g (0,49 mol) m-Kresol-6-ammoniumsulfonat werden mit 47 ml (0,54 mol) Morpholin in 200 ml Wasser 10 Stunden auf 100°C erhitzt und die Lösung im Vakuum zur Trockne gebracht. Der Rückstand wird mit 200 ml Aceton aufgenommen, der unlösliche Rückstand abfiltriert und mit Aceton und
- 20 Ether gewaschen. Ausbeute: 106 g (79 % d.Th.); F. 167 - 170°C.

Beispiel 191-Benzyl-4-methylpiperazin-m-kresol-6-sulfonat

- Die Lösungen von 4,1 g (20 mmol) m-Kresol-6-ammoniumsulfonat in 45 ml
- 25 Wasser und von 2,6 g (10 mmol) 1-Benzyl-4-methylpiperazin-dihydrochlorid in 15 ml Wasser werden unter Rühren vereinigt und der Niederschlag abfiltriert. Ausbeute: 3,9 g (53 % d.Th.); F. 142 - 146°C.

Beispiel 2030 1,4-Dibenzylpiperazin-m-kresol-6-sulfonat

- Auf gleiche Weise wie in Beispiel 6 beschrieben erhält man aus 5,3 g (20 mmol) Dibenzylpiperazin in 30 ml 2n Schwefelsäure gelöst und 8,2 g (40 mmol) m-Kresol-6-ammoniumsulfonat in 200 ml Wasser 11,6 g (92 % d.Th.) der Titelverbindung ; F. 223°C.

35

Beispiel 211,4-Diazabicyclo[2.2.2]octan-m-kresol-6-sulfonat

Die Lösungen von 2,24 g (10 mmol) m-Kresol-6-sulfonsäure-dihydrat in 10 ml

Wasser und 0,55 g (5 mmol) 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]octan in 10 ml Wasser werden unter Rühren vereinigt und die Fällung abfiltriert. Ausbeute: 1,4 g (57 % d.Th.); F. 250°C.

5 Beispiel 22

Barium-m-kresol-6-sulfonat

100 g (0,48 mol) m-Kresol-6-ammoniumsulfonat werden mit 200 ml Wasser und 10 ml konzentrierter Salzsäure bis zur klaren Lösung erwärmt, dann 50 g (0,2 mol) Bariumchlorid-dihydrat, gelöst in 120 ml Wasser, zuge-
10 fügt und die Ausfällung abfiltriert. Ausbeute: 77 g (75 % d.Th.); F. >250°C.

Beispiel 23

Ethylendiammonium-di-(m-kresol-6-sulfonat)

In die Lösung von 5 g (22 mmol) m-Kresol-6-sulfonsäure-Dihydrat in 20 ml
15 Wasser werden 0,7 g (12 mmol) Ethylendiamin zugesetzt und der Niederschlag abfiltriert. Ausbeute 3,4 g (70 % d.Th.); F. 226 - 229°C.

Beispiel 24

Piperazin-di-(m-kresol-6-sulfonat)

20 Auf die gleiche Weise wie im Beispiel 23 werden aus 2 g m-Kresol-6-sulfonsäure-Dihydrat und 0,4 g Piperazin in 10 ml Wasser 1,4 g (69 % d.Th.) der Titelverbindung erhalten. F. 254-256°C (Zersetzung).

Beispiel 25

1-Methylpiperazin-m-kresol-6-sulfonat

100 g (0,49 mol) m-Kresol-6-ammoniumsulfonat werden mit 48,6 g (0,49 mol) 1-Methylpiperazin in 200 ml Wasser 7 bis 8 Stunden gekocht und dann im Vakuum zur Trockne gebracht. Der Rückstand wird mit 50 ml Aceton ver-
rührt und der Niederschlag abgesaugt. Ausbeute 69 g (49 % d.Th.),
30 F. 129 - 131°C (aus Methanol).

Beispiel 26

Konzentrat zur Tuschierungsbehandlung

Herstellung einer Charge von 100 kg:

35 36 kg 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylen-di-(p-toluolsulfonsäure) werden unter Rühren in einem V₂A-Behälter in 64 kg destilliertem Wasser eingetragen. Nach 1-stündigem Rühren ist die Lösung homogen und wird in Glasflaschen à 100 ml abgefüllt.

Beispiel 27Vaginalkugeln

Herstellung einer Charge von 100.000 Vaginalkugeln à 90 mg Wirkstoff:
9 kg 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) werden in 9 l
5 destilliertem Wasser gelöst. 57 kg Polyethylenglykol 4000 und 225 kg
Polyethylenglykol 1500 werden bei 70⁰ geschmolzen. Unter Rühren wird
in diese Schmelze die wäßrige Lösung des Wirkstoffs eingetragen. Nach
Abkühlen auf 50⁰ wird die fertige Masse in Ovula-Formen zu à 3 g gegos-
sen.

10

Beispiel 28Vaginaltabletten

Herstellung einer Charge von 100.000 Vaginaltabletten à 90 mg Wirkstoff:
90 kg Milchzucker und 17 kg Carboxymethylcellulose werden gemischt, mit
15 einer Lösung von 9 kg 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfon-
säure) in 50 l vergälltem Alkohol befeuchtet und durch ein Sieb der lich-
ten Maschenweite von 1,5 mm granuliert. Das Granulat wird im Wirbel-
schichttrockner bis zu einer relativen Feuchte von 50 bis 60 % getrock-
net, mit 4 kg Talkum vermischt und nach dem Sieben zu Tabletten à 1200 mg
20 verpreßt.

Beispiel 29Gel

1 g Gel enthält 18 mg Wirkstoff; Herstellung einer Charge von 25 kg:
25 18,750 kg Polyethylenglykol 400 und 5,000 kg Polyethylenglykol 20.000
werden bei 60⁰ bis 70⁰C geschmolzen. In die Schmelze wird die 36 %ige Lö-
sung von 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) eingerührt.
Unter gutem Rühren wird das Gel auf 20⁰C abgekühlt und in Tuben à 50 g
Inhalt abgefüllt.

30

Beispiel 30Salbe

1 g Salbe enthält 50 mg Wirkstoff; Herstellung einer Charge von 25 kg:
8,750 kg Polyethylenglykol 400 und 13,750 kg Polyethylenglykol 550
35 werden bei 50⁰C geschmolzen. Nach dem Abkühlen auf 40⁰C werden 1,250 kg
2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure), gelöst in der glei-
chen Menge Wasser, eingetragen. Man rührt, bis die Salbe eine Tempera-
tur von 25⁰C erreicht hat. Die Salbe wird in Tuben à 50 g Inhalt abgefüllt.

Beispiel 31Suppositorien

1 Suppositorium enthält 100 mg Wirkstoff, Herstellung einer Charge
5 von 10 000 Stück:

1 kg 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure)-diharnstoff-
salz wird mit 0,1 kg kolloidalem Siliziumdioxid auf eine Teilchengrös-
se kleiner als 30 µm vermahlen und in 18,9 kg bei 40°C geschmolzenes
10 Hartfett (Adeps solidus) durch Rühren eingearbeitet und in Supposito-
rien vergossen.

15

20

25

30

35

P a t e n t a n s p r ü c h e (für DE, FR, IT, NL, BE, CH, GB, SE, LU)

1. 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylen-di-(p-toluolsulfonsäure) und ihre Salze.
- 5 2. 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylen-di-(p-toluolsulfonsäure) und deren Salze, die in Wasser von 23°C zu mehr als 10 g/100 ml löslich sind.
3. 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylen-di-(p-toluolsulfonsäure) und deren Natrium-, Ammonium- und Harnstoffsalz.
- 10 4. Verfahren zur Herstellung von 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylen-di-(p-toluolsulfonsäure) und deren Salze, dadurch gekennzeichnet, daß man
 - a) m-Kresol-6-sulfonsäure und/oder deren Salze in saurem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln umgesetzt und gewünschtenfalls ein erhaltenes Salz in die freie Säure oder ein anderes Salz
15 überführt,
 - b) m-Kresol-6-sulfonsäure und/oder deren Salze in basischem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln in 4-Hydroxymethyl-m-kresol-6-sulfonsäure überführt und diese in saurem Medium mit
20 m-Kresol-6-sulfonsäure und/oder deren Salzen kondensiert und gewünschtenfalls ein erhaltenes Salz in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt, oder
 - c) in 6-Stellung mit einem abspaltbaren Substituenten substituiertes m-Kresol in saurem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln zu 5,5'-disubstituiertem 4,4'-Dihydroxy-2,2'-dimethyldi-
25 phenylmethan umgesetzt, die Substituenten in 5- und 5'-Stellung abspaltet und in saurem Medium mit Schwefelsäure und/oder einem Sulfonsäuregruppen abspaltenden Mittel sulfoniert und gegebenenfalls ein erhaltenes Salz in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt.
- 30 5. Verfahren nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, daß man
 - a) m-Kresol-6-sulfonsäure, deren Ammonium- oder Alkalisalz in Gegenwart von organischen Aminen, vorzugsweise Diaminen, oder die Salze von m-Kresol-6-sulfonsäure mit organischen Aminen, vorzugsweise
35 Diaminen, in saurem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln umgesetzt und gewünschtenfalls ein erhaltenes Salz in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt,
 - b) m-Kresol-6-sulfonsäure, deren Ammonium- oder Natriumsalz in Gegenwart von organischen Aminen, vorzugsweise Diaminen, oder die Salze

- von m-Kresol-6-sulfonsäure mit organischen Aminen, vorzugsweise Diaminen, in basischem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln in ein Salz von 4-Hydroxymethyl-m-kresol-6-sulfonsäure mit organischen Aminen, vorzugsweise Diaminen, überführt und dieses in saurem Medium mit m-Kresol-6-sulfonsäure, deren Ammonium- oder Natriumsalz in Gegenwart von organischen Aminen, vorzugsweise Diaminen, oder mit einem Salz von 4-Hydroxymethyl-m-kresol-6-sulfonsäure mit einem organischen Amin, vorzugsweise Diamin, kondensiert und gewünschtenfalls ein erhaltenes Salz in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt, oder
- c) in 6-Stellung mit Chlor, Brom oder Iod substituiertes m-Kresol in saurem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln zu 5,5'-Dichlor-, -brom- oder -iod-4,4'-dihydroxy-2,2'-dimethyldiphenylmethan umgesetzt, die Substituenten in 5- und 5'-Stellung durch katalytische Hydrierung abspaltet und in saurem Medium mit Schwefelsäure und/oder einem Sulfonsäuregruppen abspaltendem Mittel sulfoniert und gewünschtenfalls ein erhaltenes Salz in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt.
- 20 6. Verfahren nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß man
- a) m-Kresol-6-sulfonsäure, deren Ammonium- oder Natriumsalz in Gegenwart von Tetramethylethylendiamin oder das Salz der m-Kresol-6-sulfonsäure mit Tetramethylethylendiamin in saurem Medium mit Formaldehyd umgesetzt und gewünschtenfalls das erhaltene Salz, gewünschtenfalls über das Natriumsalz, in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt,
- b) m-Kresol-6-sulfonsäure, deren Ammonium- oder Natriumsalz in Gegenwart von Tetramethylethylendiamin oder das Salz der m-Kresol-6-sulfonsäure mit Tetramethylethylendiamin in Gegenwart von Alkalihydroxid mit Formaldehyd in das Tetramethylethylendiaminsalz von 4-Hydroxymethyl-m-kresol-6-sulfonsäure überführt und dieses in saurem Medium mit m-Kresol-6-sulfonsäure, deren Ammonium- oder Natriumsalz in Gegenwart von Tetramethylethylendiamin oder mit dem Tetramethylethylendiaminsalz der m-Kresol-6-sulfonsäure kondensiert und gewünschtenfalls das erhaltene Salz, gewünschtenfalls über das Natriumsalz, in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt, oder
- c) 6-Chlor-m-kresol in saurem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln zu 5,5'-Dichlor-4,4'-dihydroxy-2,2'-dimethyldiphenylmethan umgesetzt, dieses durch Hydrierung am Platin-

katalysator in 4,4'-Dihydroxy-2,2'-dimethyldiphenylmethan überführt und in saurem Medium mit konzentrierter Schwefelsäure sulfoniert.

- 5 7. Arzneimittel enthaltend 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) und/oder deren pharmakologisch verträgliche Salze.
8. Salze der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure), deren Löslichkeit in Wasser bei 23°C weniger als 3 g/100 ml beträgt.
- 10 9. Salze nach Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, daß es sich um Salze mit organischen Aminen handelt.
10. Salze nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß es sich um organische Diamine handelt.
- 15 11. Salze nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, daß in den Diaminen die beiden Aminogruppen durch eine, zwei oder drei C₂ bis C₄-Alkylketten verbunden sind.
- 20 12. Salze nach einem der Ansprüche 10 oder 11, dadurch gekennzeichnet, daß das organische Diamin Piperazin, 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]oktan, 1,4-Dimethylpiperazin, 1-Benzyl-4-methylpiperazin, Ethylendiamin oder Tetramethylethylendiamin ist.
- 25 13. Verfahren zur Herstellung von Salzen der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) mit organischen Aminen, dadurch gekennzeichnet, daß
- a) 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) oder eines ihrer Salze mit dem organischen Amin umgesetzt, oder
- 30 b) m-Kresol-6-sulfonsäure oder deren Ammonium- oder Alkalisalz in Gegenwart von organischen Aminen oder ein Salz von m-Kresol-6-sulfonsäure mit organischen Aminen in saurem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln umgesetzt wird.
- 35 14. m-Kresol-6-ammoniumsulfonat.
15. Verfahren zur Herstellung von m-Kresol-6-ammoniumsulfonat, das dadurch gekennzeichnet ist, daß das bei der Sulfonierung von m-Kresol entste-

hende Reaktionsgemisch mit Ammoniak neutralisiert wird.

5

10

15

20

25

30

35

P a t e n t a n s p r ü c h e (für AT)

1. Verfahren zur Herstellung von 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluol-sulfonsäure) und deren Salze, dadurch gekennzeichnet, daß man
 - 5 a) m-Kresol-6-sulfonsäure und/oder deren Salze in saurem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln umgesetzt und gewünschtenfalls ein erhaltenes Salz in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt,
 - 10 b) m-Kresol-6-sulfonsäure und/oder deren Salze in basischem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln in 4-Hydroxymethyl-m-kresol-6-sulfonsäure überführt und diese in saurem Medium mit m-Kresol-6-sulfonsäure und/oder deren Salzen kondensiert und gewünschtenfalls ein erhaltenes Salz in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt, oder
 - 15 c) in 6-Stellung mit einem abspaltbaren Substituenten substituiertes m-Kresol in saurem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln zu 5,5'-disubstituiertem 4,4'-Dihydroxy-2,2'-dimethyldiphenylmethan umgesetzt, die Substituenten in 5- und 5'-Stellung abgespal-
 - 20 tet und in saurem Medium mit Schwefelsäure und/oder einem Sulfonsäuregruppen abspaltenden Mittel sulfoniert und gegebenenfalls ein erhaltenes Salz in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt.
2. Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß man
 - 25 a) m-Kresol-6-sulfonsäure, deren Ammonium- oder Alkalisalz in Gegenwart von organischen Aminen, vorzugsweise Diaminen, oder die Salze von m-Kresol-6-sulfonsäure mit organischen Aminen, vorzugsweise Diaminen, in saurem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln umgesetzt und gewünschtenfalls ein erhaltenes Salz in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt,
 - 30 b) m-Kresol-6-sulfonsäure, deren Ammonium- oder Natriumsalz in Gegenwart von organischen Aminen, vorzugsweise Diaminen, oder die Salze von m-Kresol-6-sulfonsäure mit organischen Aminen, vorzugsweise Diaminen, in basischem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln in ein Salz von 4-Hydroxymethyl-m-kresol-6-
 - 35 sulfonsäure mit organischen Aminen, vorzugsweise Diaminen, überführt und dieses in saurem Medium mit m-Kresol-6-sulfonsäure, deren Ammonium- oder Natriumsalz in Gegenwart von organischen Aminen, vorzugsweise Diaminen, oder mit einem Salz von 4-Hydroxy-

- methyl-m-kresol-6-sulfonsäure mit einem organischen Amin, vorzugsweise Diamin, kondensiert und gewünschtenfalls ein erhaltenes Salz in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt, oder
- 5 c) in 6-Stellung mit Chlor, Brom oder Iod substituiertes m-Kresol in saurem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln zu 5,5'-Dichlor-, -brom- oder -iod-4,4'-dihydroxy-2,2'-dimethyldiphenylmethan umgesetzt, die Substituenten in 5- und 5'-Stellung durch katalytische Hydrierung abspaltet und in saurem Medium mit Schwefelsäure und/oder einem Sulfonsäuregruppen abspaltendem Mittel sulfoniert und gewünschtenfalls ein erhaltenes Salz
- 10 in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt.
3. Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß man
- 15 a) m-Kresol-6-sulfonsäure, deren Ammonium- oder Natriumsalz in Gegenwart von Tetramethylethylendiamin oder das Salz der m-Kresol-6-sulfonsäure mit Tetramethylethylendiamin in saurem Medium mit Formaldehyd umgesetzt und gewünschtenfalls das erhaltene Salz, gewünschtenfalls über das Natriumsalz, in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt,
- 20 b) m-Kresol-6-sulfonsäure, deren Ammonium- oder Natriumsalz in Gegenwart von Tetramethylethylendiamin oder das Salz der m-Kresol-6-sulfonsäure mit Tetramethylethylendiamin in Gegenwart von Alkalihydroxid mit Formaldehyd in das Tetramethylethylendiaminsalz von 4-Hydroxymethyl-m-kresol-6-sulfonsäure überführt und dieses in saurem Medium mit m-Kresol-6-sulfonsäure, deren Ammonium- oder Natriumsalz in Gegenwart von Tetramethylethylendiamin oder mit dem Tetramethylethylendiaminsalz der m-Kresol-6-sulfonsäure kondensiert und gewünschtenfalls das erhaltene Salz, gewünschtenfalls über das Natriumsalz, in die freie Säure oder ein anderes Salz überführt, oder
- 25 c) 6-Chlor-m-kresol in saurem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln zu 5,5'-Dichlor-4,4'-dihydroxy-2,2'-dimethyldiphenylmethan umgesetzt, dieses durch Hydrierung am Platinkatalysator in 4,4'-Dihydroxy-2,2'-dimethyldiphenylmethan überführt und in saurem Medium mit konzentrierter Schwefelsäure sulfoniert.
- 30

4. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß man die Überführung erhaltener Salze in die freie Säure oder in andere Salze mittels eines Kationenaustauschers bewerkstelligt.
- 5 5. Verfahren zur Herstellung von Salzen der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) mit organischen Aminen, dadurch gekennzeichnet, daß
- a) 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) oder eines ihrer Salze mit dem organischen Amin umgesetzt, oder
- 10 b) m-Kresol-6-sulfonsäure oder deren Ammonium- oder Alkalisalz in Gegenwart von organischen Aminen oder ein Salz von m-Kresol-6-sulfonsäure mit organischen Aminen in saurem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln umgesetzt wird.
- 15 6. Verfahren zur Herstellung von Salzen der 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) mit organischen Diaminen, dadurch gekennzeichnet, daß
- a) 2,2'-Dihydroxy-5,5'-methylendi-(p-toluolsulfonsäure) oder eines ihrer Salze mit einem organischen Diamin umgesetzt, oder
- 20 b) m-Kresol-6-sulfonsäure oder deren Ammonium- oder Alkalisalz in Gegenwart von organischen Diaminen oder ein Salz von m-Kresol-6-sulfonsäure mit organischen Diaminen in saurem Medium mit Formaldehyd und/oder Formaldehyd abspaltenden Mitteln umgesetzt wird.
- 25 7. Verfahren nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß es sich bei den organischen Diaminen um Piperazin, 2,4-Diazabicyclo[2.2.2]oktan, 1,4-Dimethylpiperazin, 2-Benzyl-4-methylpiperazin, Ethylendiamin oder Tetramethylethylendiamin handelt.
- 30 8. Verfahren zur Herstellung von m-Kresol-6-ammoniumsulfonat, das dadurch gekennzeichnet ist, daß das bei der Sulfonierung von m-Kresol entstehende Reaktionsgemisch mit Ammoniak neutralisiert wird.

0029990



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 80107328.9

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. 7)
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	betrifft Anspruch	
	<p>DE - B - 1 518 102 (PABIANICKIE)</p> <p>+ Gesamt +</p> <p>----</p>	1,2,4,7	<p>C 07 C 143/50</p> <p>C 07 C 139/00</p> <p>A 61 K 31/185</p>
			<p>RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl. 7)</p>
			<p>C 07 C 143/00</p> <p>A 61 K 31/00</p> <p>C 07 C 139/00</p>
			<p>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE</p> <p>X: von besonderer Bedeutung</p> <p>A: technologischer Hintergrund</p> <p>O: nichtschriftliche Offenbarung</p> <p>P: Zwischenliteratur</p> <p>T: der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze</p> <p>E: kollidierende Anmeldung</p> <p>D: in der Anmeldung angeführtes Dokument</p> <p>L: aus andern Gründen angeführtes Dokument</p> <p>S: Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument</p>
X	Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt.		
Recherchenort		Abschlußdatum der Recherche	Prüfer
WIEN		11-02-1981	REIF

HPS Trailer Page for **EAST**

UserID: EPrice1_Job_1_of_1
Printer: cm1_8e12_gblaptr

Summary

<u>Document</u>	<u>Pages</u>	<u>Printed</u>	<u>Missed</u>	<u>Copies</u>
EP000029990A1	34	34	0	1
Total (1)	34	34	0	-